


5.2. Kwas metanowy

43. Uzupełnij tabelę.

Kwas karboksylowy			Grupa funkcyjna	
model czaszowy	wzór sumaryczny	nazwa systematyczna	wzór strukturalny	nazwa
	<chem>HCOOH</chem>	kwasek metanowy	<chem>HO-C(=O)H</chem>	metanowy

44. Uzupełnij informacje dotyczące kwasu metanowego.

Nazwa zwyczajowa:

Barwa:

Masa cząsteczkowa:

Toksyczność:



Wzór strukturalny: HO-C(=O)H

Zapach:

Skład procentowy (procent masowy):

%C: %H: %O:

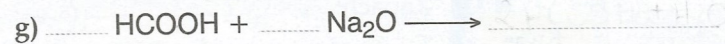
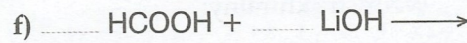
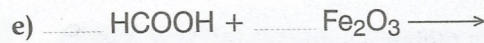
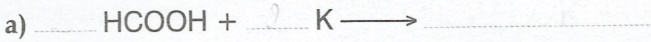
Występowanie:

Zastosowania:

45. Oblicz, ile gramów kwasu mrówkowego znajduje się w 920 g 20-procentowego roztworu.

Odpowiedź:

46. Uzupełnij równania reakcji chemicznych i napisz nazwy produktów.



47. Oblicz, ile gramów kwasu metanowego użyto do reakcji chemicznej z magnezem, jeżeli otrzymano 11,4 g metanianu magnezu.

Odpowiedź: $11,4 \text{ g}$